ضع علامة (✓) أو (×) مع تصويب الخطأ

1. ينقسم التحليل الكيميائي الي تحليل وصفي وتحليل نوعي (    ) .
2. التحليل الوصفي الغرض منه عن كمية المادة أو نسبتها (   )
3. الحمض دائناً يفقد ويتحول إلي ايون سالب (   )
4. المحلول مزيج متجانس من مادة واحدة فقط وهي المذيب وتوجد بكميات كبيرة (    ) .
5. الشق عبارة عن ذرة أو مجموعة من الذرات تحمل شحنة موجبة ويطلق عليها شق قاعدي (  )
6. التكافؤ هو عدد الإلكترونات التي تفقدها الذرة للوصول إلي حالة الإستقرار (    )
7. الحمض هو مادة لديها القدرة لفقد الألكترونات أثناء التفاعل الكيميائي (    )
8. القاعدة هي المادة التي لديها القدرة لإستقبال الإلكترونات أثناء التفاعل الكيميائي (   )
9. الحمض القوي هو الذي يتفكك جزئياً في الماء ويعطي أيونات الهيدروجين الموجبة (   )
10. القاعدة القوية هي القاعدة التي تتفكك كلياً في الماء وتعطي أنيونات الهيدروكسيل السالبة (    ).
11. مجموعة حمض HCl المخفف تشمل الكلوريدات والنترات والكربونات والبيكربونات (    ) .
12. مجموعة $H_2SO_4$ المركز تشمل الثيو كبريتات والكبريتات (      )
13. المجموعة العامة تتأثر بأي كاشف معين ولا تعتبر عملية الترسيب هي الكاشف المميز لها (    ).
14. تذوب معظم الكربونات في الماء في الماء ما عدا كربونات الفلزات القوية (    )
15. إضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف الي كربونات الصوديوم يحدث فوران ويتصاعد فوق اكسيد الهيدروجين (     )
16. إضافة محلول كبريتات الماغنسيوم الي محلول كربونات الصوديوم يتكون راسب ابيض علي البارد من كبريتات الماغنسيوم يذوب في HCl .
17. إضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف الي بيكربونات الصوديوم يحدث فوران ويتصاعد غاز$SO_2$ (     )
18. إضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف الي الثيو كبريتات يحدث فوران ويتصاعد غاز$CO_2$ (     )
19. إضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف الي النيتريت تتكون حلقة بنية تنفصل بين المحلولين أو تلون المحلول (     )
20. إضافة حمض الكبريتيك المركز الي كلوريد الصوديوم يتكون راسب ابيض يذوب في الماء الساخن (     ).

**عرف كلاً من الآتي بعد :**

21. المحلول :
22. الشق :
23. الشق الحامضي :

24.الشق القاعدي :

25.التكافؤ :

26.الحمض :

27.القاعدة :

28.الحمض القوي :

29.الحمض الضعيف :

30.الأملاح :

31. الكاتيون :

32.الأنيون :

33. التحليل الكيميائي :

34.التحليل الوصفي :

35.التحليل الكمي :

36.التحليل بالأجهزة

وضح الأتي :

37. وضح أقسام الأحماض من حيث الثبات والتطاير .

38. وضح أقسام الأملاح البسيطة حسب حساسيتها للأحماض المخففة والمركزة .

39.وضح مجموعة HCl المخفف .

40.وضح مجموعة $H_2SO_4$ المركز .

41.وضح المجموعة العامة بإختصار.

وضح بالمعادلات الآتي :

42.التجربة الأساسية للكشف عن الكربونات بإستخدام كاشف المجموعة HCl .

43.التجربة التأكيدية للكشف عن الكربونات بإضافة محلول كبريتات الماغنسيوم .

44.التجربة الأساسية للكشف عن البيكربونات بإستخدام كاشف المجموعة HCl .

45.التجربة التأكيدية للكشف عن البيكربونات بإضافة محلول كبريتات الماغنسيوم .

46.التجربة الأساسية للكشف عن الكبريتيت بإستخدام كاشف المجموعة HCl .

47.التجربة التأكيدية للكشف عن الكبريتيت بإضافة محلول خلات الرصاص

48.التجربة الأساسية للكشف عن الثيو كبريتات بإستخدام كاشف المجموعة HCl .

49.التجربة التأكيدية للكشف عن الكربونات بإضافة محلول خلات الرصاص .

50.التجربة الأساسية للكشف عن النيتريت بإستخدام كاشف المجموعة HCl .

51.التجربة التأكيدية للكشف عن الكربونات بإضافة محلول كبريتات االحديدوز .

52.التجربة الأساسية للكشف عن الكلوريدات بإستخدام كاشف المجموعة $H_2SO_4$ المركز.

53.التجربة التأكيدية للكشف عن الكلوريدات بإضافة بإضافة محلول خلات الرصاص .

54.التجربة الأساسية للكشف عن النترات بإستخدام كاشف المجموعة $H_2SO_4$ المركز.

55.التجربة التأكيدية للكشف عن النترات تجربة الحلقة السمراء .